(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 16. Oktober 2003 (16.10.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/084902 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7:

C07C 2/32

(21) Internationales Aktenzeichen:

(22) Internationales Anmeldedatum: 9. April 2003 (09.04.2003)

PCT/EP03/03691

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

10. April 2002 (10.04.2002) DE 102 15 754.5

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): MIHAN, Shahram [IR/DE]; Rossinistr. 12, 67061 Ludwigshafen (DE). MAAS, Heiko [DE/DE]; Elisabethstr. 1, 68165 Mannheim (DE). PRINZ, Martina [DE/DE]; Heidelberger Str. 55, 69221 Dossenheim (DE).
- THALHAMMER, Wolfgang; Reitstötter, (74) Anwalt: Kinzebach & Partner (GbR), Sternwartstrasse 4, 81679 München (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

- (54) Title: METHOD FOR OLIGOMERIZING OLEFINS
- (54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR OLIGOMERISIERUNG VON OLEFINEN
- (57) Abstract: The invention relates to a method for oligomerizing olefins according to which an olefin is brought into contact with a catalyst system comprising: a) at least one transition metal complex having a multidentate complex ligand, and; b) an alkylalumoxane in quantities in which the molar ratio of aluminum to transition metal is greater than 10, whereby at least one portion of the quantity of the transition complex is added continuously or in portions over the course of oligomerization. The method enables the production of greater quantities of olefin oligomers with a given quantity of alkylalumoxane.
- (57) Zusammenfassung: Beschrieben wird ein Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen, bei dem man ein Olefin mit einem Katalysatorsystem in Kontakt bringt, das a) wenigstens einen Übergangsmetallkomplex mit einem mehrzähnigen Komplexliganden und b) ein Alkylalumoxan in solchen Mengen umfasst, dass das molare Verhältnis von Aluminium: Übergangsmetall mehr als (10) betragt, wobei man zumindest Oligomerisierung kontinuierlich oder portionsweise hinzufügt. Das Verfahren gestattet die Herstellung grösserer Mengen an Olefin-Oligomeren bei gegebener Menge an Alkylalumoxan.



Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen, bei dem man ein Olefin mit einem Katalysatorsystem in Kontakt bringt, das wenigstens einen Übergangsmetallkomplex mit einem mehrzähnigen Komplexliganden und ein Al10 kylalumoxan umfasst.

Olefin-Oligomere mit bis zu 30 Kohlenstoffatomen haben große wirtschaftliche Bedeutung als Comonomere für Kunststoffe oder als Vorprodukte für Oxoalkohole, die ihrerseits Bestandteil von Ten15 siden und Weichmachern für Kunststoffe sind. Verfahren zur Oligomerisierung niederer Olefine, die z. B. Steamcrackern entstammen, kommt somit eine zentrale Bedeutung in der Herstellung von Produkten des täglichen Bedarfs zu.

- 20 Die WO 00/58319 beschreibt ein Verfahren zur Herstellung von Oligomeren von Olefinen unter Verwendung eines Oligomerisierungskatalysators, der aus einer Chromverbindung und einem 1,3,5-Triazacyclohexan sowie einem aktivierenden Zusatzstoff, wie einem Alkylalumoxan, erhältlich ist.
- 25
- Die EP-A-0 537 609 beschreibt die Oligomerisierung von Ethen in Gegenwart eines Katalysators, der einen Chromkomplex mit einem mehrzähnigen Komplexliganden und ein Alkylalumoxan umfasst.
- 30 Obgleich der Mechanismus der Olefin-Oligomerisierung an Übergangsmetallkomplexen nicht völlig geklärt ist, wird davon ausgegangen, dass bei der so genannten "Aktivierung" des Übergangsmetallkomplexes mit dem Alkylalumoxan eine Liganden-Austauschreaktion zwischen einem abstrahierbaren Liganden des Komplexes und
- 35 der Alkylgruppe des Alkylalumoxans stattfindet. Es bildet sich eine katalytisch aktive Spezies, die schrittweise Olefinmoleküle anlagert. In der Koordinationssphäre des Übergangsmetallkomplexes reagieren die Olefinmoleküle zu einem Oligomeren. Durch Freisetzung des Oligomeren wird die katalytisch aktive Spezies regene-
- 40 riert. Selbst bei weitgehendem Ausschluss von Verunreinigungen kommt die katalytische Aktivität des Katalysatorsystems allerdings nach einiger Zeit zum Erliegen. In der Regel wird das Katalysatorsystem dann verworfen.

PCT/EP03/03691

Das Alkylalumoxan wird meist in einem großen Überschuss, bezogen auf den Übergangsmetallkomplex, eingesetzt, um eine ausreichende Aktivierung zu erzielen. Der damit verbundene hohe Verbrauch an Alkylalumoxan stellt daher einen erheblichen Kostenfaktor für 5 derartige Olefin-Oligomerisierungsverfahren dar.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen bereitzustellen, bei dem man ein Olefin mit einem Katalysatorsystem in Kontakt bringt, das einen 10 Übergangsmetallkomplex und ein Alkylalumoxan umfasst, wobei das Verfahren eine optimale Ausnutzung des Alkylalumoxans gestattet.

Erfindungsgemäß wird diese Aufgabe gelöst durch ein Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen, bei dem man ein Olefin mit einem 15 Katalysatorsystem in Kontakt bringt, das

a) wenigstens einen Übergangsmetallkomplex mit einem mehrzähnigen Komplexliganden und

20

- b) ein Alkylalumoxan in solchen Mengen umfasst, dass das molare Verhältnis von Aluminium: Übergangsmetall mehr als 10 beträgt, wobei man zumindest einen Teil der Menge des Übergangsmetallkomplexes im Verlauf der Oligomerisierung kontinuierlich oder portionsweise hinzufügt.
- Geeignete Alkylalumoxane sind beispielsweise bekannt aus der DE-A-3 007 725, wobei ihre Strukturen weitgehend unaufgeklärt sind. Es handelt sich um Produkte der vorsichtigen partiellen Hydrolyse von Aluminiumalkylen. Diese Produkte liegen offenbar nicht rein vor, sondern als Gemische von offenkettigen und zyklischen Strukturen des Typs Ia und Ib, die miteinander vermutlich in dynamischem Gleichgewicht stehen.

40

5
$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow O$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow A1 \longrightarrow O \longrightarrow A1 \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow R$$

$$R \longrightarrow O \longrightarrow C$$

$$R \longrightarrow$$

In den Formeln Ia und Ib sind die Gruppen R gleich oder verschieden und stehen unabhängig voneinander für C₁-C₁₂-Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, sec-Butyl, tert-Butyl, n-Pentyl, i-Pentyl, sec-Pentyl, neo-Pentyl, 1,2-Dimethylpropyl, i-Amyl, n-Hexyl, i-Hexyl, sec-Hexyl, n-Heptyl, i-Heptyl, n-Octyl, n-Nonyl, n-Decyl und n-Dodecyl; bevorzugt C₁-C₆-Alkyl wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, sec-Butyl, tert-Butyl, n-Pentyl, i-Pentyl, sec-Pentyl, neo-Pentyl, 1,2-Dimethylpropyl, i-Amyl, n-Hexyl, i-Hexyl. Methylalumoxan ist besonders bevorzugt. m ist eine ganze Zahl von 0 bis 40, vorzugsweise 0 bis 25 und

In der Literatur werden auch käfigartige Strukturen für Alumoxane diskutiert (vgl. Organometallics 1996, 15, S. 2213-26; Makromol. Symp. 1995, 97 S. 15-25).

Thre Eignung für die Zwecke der vorliegenden Erfindung erfüllen die Alkylalumoxane unabhängig von ihrer strukturellen Beschaffenheit.

Bei dem Übergangsmetallkomplex kann es sich um einen beliebigen Komplex handeln, der - nach Aktivierung - zur Oligomerisierung von Olefinen fähig ist. Geeignete derartige Katalysatoren sind in "Frontiers in metal-catalyzed Polymerization", Chem. Rev. April 2000, Vol. 100 Nr. 4, S. 1167-1645 beschrieben. Das Übergangsmetall in bevorzugten Komplexen ist unter Chrom, Vanadium, Tantal und Titan ausgewählt.

Geeignete Übergangsmetallkomplexe können durch die Formel LMe X_k dargestellt werden, worin Me für ein Übergangsmetall, vorzugsweise Cr, V oder Ti, steht, L für einen mehrzähnigen Komplexli-

ganden, X für gleiche oder verschiedene Anionen steht, und k für 2 oder 3 steht.

Der mehrzähnige Komplexligand besetzt vorzugsweise drei benach5 barte Koordinationsstellen des oktaedrisch koordinierten Metallatoms. Stickstoffhaltige mehrzähnige Komplexliganden sind bevorzugt. Besonders bevorzugt sind cyclische Polyaminliganden,
insbesondere solche, die ein 1,3,5-Triazacyclohexan- oder ein
1,4,7-Triazacyclononangerüst umfassen.

10

Geeignete Komplexliganden mit einem 1,3,5-Triazacyclohexangerüst sind in der WO 00/58319 beschrieben, auf deren Offenbarung verwiesen wird. Darunter sind solche 1,3,5-Triazacyclohexane bevorzugt, deren Stickstoffatome unabhängig voneinander durch

- 15 gegebenenfalls substituiertes C₁-C₁₂-Alkyl, C₆-C₁₅-Aryl oder C₇-C₁₅-Arylalkyl substituiert sind, z. B. durch Methyl, Ethyl, N,N-dimethylaminoethyl, n-Propyl, n-Butyl, tert-Butyl, Hexyl, Octyl, Dodecyl, 1,1-Dimethyldodecyl oder 1-Phenylethyl.
- 20 Bevorzugte 1,3,5-Triazacyclohexane sind
 - 1,3,5-Tri-tert-butyl-1,3,5-Triazacyclohexan,
 - 1,3,5-Triethyl-1,3,5-Triazacyclohexan,
 - 1,3,5-Tris[(1-phenylethyl)]-1,3,5-triazacyclohexan,
 - 1,3,5-Tris-[(1,1-dimethyl)dodecyl]-1,3,5-triazacyclohexan und
- 25 1,3-Di-n-dodecyl-5-[2-(N,N-dimethylamino)ethyl]-1,3,5-triaza-cyclohexan sowie besonders bevorzugt
 - 1,3,5-Tri-n-octyl-1,3,5-triazacyclohexan,
 - 1,3,5-Tri-n-dodecyl-1,3,5-triazacyclohexan,
 - 1,3,5-Tribenzyl-1,3,5-triazacyclohexan,
- 30 1,3,5-Tris-(2-ethylhexyl)-1,3,5-triazacyclohexan,
 1,3,5-Tris(2-n-propylheptyl)-1,3,5-triazacyclohexan.

Geeignete 1,4,7-Triazacyclononane können an den Stickstoffatomen durch Substituenten wie den vorstehend aufgeführten substituiert

35 sein. 1,4,7-Trimethyl-1,4,7-triazacyclononan ist käuflich.

Alternative mehrzähnige Komplexliganden sind Cyclopentadienylanionen der Formel $C_5H_{(5-u)}R_u$ und deren benzanellierten Derivate, worin n für eine ganze Zahl von 0 bis 5 und R für C_1-C_6 -Alkyl,

- 40 C_2 - C_6 -Alkenyl, C_6 - C_{10} -Aryl, C_7 - C_{14} -Aralkyl, $R^1{}_2$ P-X- oder $R^1{}_2$ N-X- steht, wobei R^1 für C_1 - C_6 -Alkyl, C_5 - C_6 -Cycloalkyl oder C_6 - C_{10} -Aryl und X für C_1 - C_6 -Alkylen steht. Vorzugsweise steht n für 1. Geeignete Cyclopentadienylliganden sind z. B.
 - 2-Di(C₁-C₆-alkyl)phosphinoethylcyclopentadienyl,
- 45 3-Di(C₁-C₆-alkyl)phosphinopropylcyclopentadienyl, 2-Di(C₁-C₆-alkyl)aminoethylcyclopentadienyl,

5

t-Butylcyclopentadienyl oder 2-Phenylprop-2-ylcyclopentadienyl.

Weitere alternative mehrzähnige Komplexliganden sind Bis(N-methylimidazol-2-yl)-Verbindungen der Formel

5

10

worin R^2 für Wasserstoff, $C_1-C_6-Alkyl$ oder $C_1-C_6-Alkoxy$ steht und 15 Y für N-Methylimidazol-2-yl, R^1_2P-X- oder R^1_2N-X- steht, wobei R^1 für $C_1-C_6-Alkyl$, $C_5-C_6-Cycloalkyl$ oder $C_6-C_{10}-Alkyl$ und X für $C_1-C_6-Alkyl$ en steht.

Geeignete Anionen X sind insbesondere Halogen, wie Fluor, Brom,

20 Jod und insbesondere Chlor; Tosylat, Triflat, Tetrafluoroborat,

Hexafluorophosphat, Hexafluoroantimonat, Tetraphenylborat; C₁-C₁₈
Carboxylat, wie Acetat, Butyrat, Neopentanoat, Laurat, Stearat

oder 2-Ethylhexanoat.

25 Die Übergangsmetallkomplexe sind nach dem Fachmann bekannten Methoden oder analog zu diesen erhältlich (vgl. etwa W. A. Herrmann, A. Salzer: "Synthetic Methods of Organometallic and Inorganic Chemistry", Thieme Verlag, Stuttgart 1996). Geeignete Komplexe sind in der WO 00/58319 der EP-A-0 537 609, Rüther, T. et al., Organometallics 2001, 20, S. 1247-1250; Döhring A. et al., Organometallics 2001, 20, S. 2234-2245 und Deckers P. J. W. et al., Angew. Chem. 2001, 113, Nr. 13, S. 2584-2587 beschrieben.

Der Übergangsmetallkomplex und das Alkylalumoxan werden in sol35 chen Mengen eingesetzt, dass sich ein molares Verhältnis von Aluminium: Übergangsmetall von mehr als 10, z. B. 10 bis 10000, vorzugsweise 10 bis 500 einstellt. Erfindungsgemäß wird wenigstens
ein Teil der eingesetzten Menge des Übergangsmetallkomplexes kontinuierlich oder portionsweise im Verlauf der Oligomerisierung
40 hinzugefügt, d. h. nachdem Olefin, Alkylalumoxan und eine Teilmenge des Komplexes unter Bedingungen in Kontakt gebracht wurden,
unter denen eine Oligomerisierung des Olefins abläuft. In der Regel wird die gesamte Menge Alkylalumoxan und eine Teilmenge des
Komplexes in situ unmittelbar vor dem Einsatz in der Oligomeri45 sierungsreaktion kombiniert. Das zu oligomerisierende Olefin kann
ebenfalls mit vorgelegt werden und/oder zu den vereinigten Katalysatorkomponenten kontinuierlich oder portionsweise hinzugefügt

werden. Alternativ kann man das Alumoxan und das Olefin vorlegen und die erste Teilmenge des Übergangsmetallkomplexes hinzufügen.

Im Verlauf der Oligomerisierung, zweckmäßigerweise wenn die Akti5 vität des Katalysatorsystems merklich schlechter wird, z. B. nach
einem Zeitintervall von wenigstens 30 min oder 1 Stunde, kann
eine weitere Teilmenge des Übergangsmetallkomplexes zum polymerisierenden System hinzugefügt werden. Dieser Vorgang kann beliebig
oft wiederholt werden, solange die insgesamt im Reaktionssystem
10 befindliche Menge Übergangsmetallkomplex, d. h. die Summe aus
vorgelegten und hinzugefügten Teilmengen, und die Menge an Alkylalumoxan ein molares Verhältnis Aluminium: Übergangsmetall von
mehr als 10 ergeben.

15 In einer bevorzugten Ausführungsform legt man eine Teilmenge des Übergangsmetallkomplexes zusammen mit dem Alkylalumoxan vor und erniedrigt das molare Verhältnis Aluminium: Übergangsmetall durch Zugabe wenigstens einer weiteren Teilmenge des Übergangsmetall-komplexes im Verlauf der Oligomerisierung auf weniger als die Hälfte des anfänglichen Wertes. Das anfängliche molare Verhältnis Aluminium: Übergangsmetall beträgt zweckmäßigerweise mehr als 100, vorzugsweise mehr als 200, insbesondere mehr als 300. Anstelle einer portionsweisen Zugabe des Chromkomplexes kann man den Übergangsmetallkomplex auch während der Oligomerisierung kontinuier25 lich zudosieren, um beispielsweise eine hohe Katalysatoraktivität über einen längeren Zeitraum zu erhalten.

Durch die erfindungsgemäße Verfahrensführung ist es möglich, bei einer gegebenen eingesetzten Menge an Alumoxan eine deutlich hö-30 here Ausbeute an Olefinoligomer zu erhalten.

Das erfindungsgemäße Verfahren erfolgt in der Regel in flüssiger Phase in einem Lösungsmittel. Geeignete Lösungsmittel sind dabei aprotische Lösungsmittel, z. B. aliphatische gesättigte Kohlen35 wasserstoffe, wie Butan, Pentan, 3-Methylpentan, Hexan, Heptan, 2-Methylhexan, Octan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, 2,2,4-Trimethylpentan, Decalin; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Dichlorethan; aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Benzol, Toluol, Xylol, Ethylbenzol, Mesitylen, Tetralin oder die unter Reaktionsbedingungen flüssigen oligomeren Reaktionsprodukte, wie 1-Hexen selbst eingesetzt werden. Diese Lösungsmittel können entweder einzeln oder als Gemisch verwendet werden.

Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich zur Oligomerisierung, 45 insbesondere der selektiven Trimerisierung, von Ethen. Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich außerdem zur Oligomerisierung, insbesondere der selektiven Trimerisierung von α -Olefinen mit we-

PCT/EP03/03691

nigstens drei, z. B. drei bis zwölf Kohlenstoffatomen, wie 1-Propen, 1-Buten, 1-Hexen, 1-Decen. Als Olefin eignet sich insbesondere 1-Buten, gegebenenfalls im Gemisch mit seinen Isomeren, wie sie etwa im Raffinat II vorliegen.

Wegen der Hydrolyseneigung des Alkylalumoxans wird das erfindungsgemäße Verfahren in der Regel unter weitgehendem Feuchtigkeitsausschluss durchgeführt. Vorzugsweise arbeitet man unter
Schutzgas. Als Schutzgase können alle unter Reaktionsbedingungen
10 chemisch inerten Gase, wie Stickstoff oder Argon, verwendet werden. Daneben kann das umzusetzende Olefin selbst die Funktion des
Schutzgases übernehmen, sofern es unter den Reaktionsbedingungen
einen hinreichend hohen Dampfdruck hat.

15 Die Oligomerisierung wird vorzugsweise bei einer Temperatur im Bereich von 0 bis 120 und insbesondere 25 bis 110 °C durchgeführt. Sie erfolgt bei einem Druck von Umgebungsdruck bis 120 bar.

Nach beendeter Umsetzung wird das Katalysatorsystem in der Regel 20 desaktiviert. Als Desaktivator eignet sich beispielsweise Wasser, das gegebenenfalls angesäuert ist, oder niedere Alkohole. Die Produkte der Oligomerisierung werden zweckmäßigerweise destillativ gereinigt. Nicht umgesetztes Ausgangsmaterial kann zurückgewonnen und in die Umsetzung zurückgeführt werden.

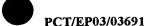
Die Erfindung wird durch die folgenden Beispiele näher veranschaulicht.

Beispiel

30

25

In einem mit Kontaktthermometer, Rührer, Heizpilz und Gaseinleitungsrohr versehenen Ein-Liter-Vierhalskolben wurde unter einer Argonatmosphäre 42,1 µmol [(1,3,5-Tris-n-dodecyl-1,3,5-triazacyclohexan)CrCl3] in 250 ml Toluol bei 40 °C vorgelegt. Die Lösung 35 wurde mit Buten gesättigt. Dann setzte man 14,74 mmol Methylalumoxan (MAO), entsprechend einem Molverhältnis Aluminium: Chrom von 350 (in Form einer 1,6 M Lösung in Toluol) zu. Durch die nach der Zugabe des MAO erhaltene hellgrün/gelbe Lösung wurde 1-Buten geleitet. Nach einer Stunde fügte man weitere 40,2 µmol Chromkom-40 plex hinzu, so dass das Molverhältnis Aluminium: Chrom nun 180 betrug. Nach einer weiteren Stunde wurden nochmals 40,5 µmol Chromkomplex hinzugefügt und das Molverhältnis Aluminium: Chrom betrug dann 120. Nach insgesamt 3 Stunden wurde die Reaktion durch Zugabe von 15 ml konzentrierter Salzsäure in 50 ml Methanol beendet 45 und die Reaktionsmischung noch 15 Minuten nachgerührt. Danach wurden 250 ml Methanol zugegeben und weitere 15 Minuten gerührt. Das Produkt wurde dreimal mit Wasser gewaschen und über Natrium8



sulfat getrocknet. Die Ausbeute an Dodecen wurde gaschromatographisch aus der so erhaltenen Lösung bestimmt. Es wurden insgesamt 25,8 g Dodecen gebildet.

5 Vergleichsbeispiel

In einem mit Kontaktthermometer, Rührer, Heizpilz und Gaseinleitungsrohr versehenen Ein-Liter-Vierhalskolben wurden 40,9 µmol [(1,3,5-Tris-n-dodecyl-1,3,5-triazacyclohexan)CrCl₃] in 250 ml To-10 luol bei 40 °C vorgelegt. Die Lösung wurde mit Buten gesättigt. Danach setzte man 14,32 mmol MAO, entsprechend einem Molverhältnis Aluminium:Chrom von 350 (in Form einer 1,6 M Lösung in To-luol) zu. Durch die Lösung wurde 1-Buten geleitet. Nach einer Stunde nahm die Dodecen-Produktion deutlich ab. Die Aufarbeitung 15 erfolgte wie im vorstehenden Beispiel beschrieben. Es wurden 10,2 g Dodecen erhalten.

20

25

30

35

40

Patentansprüche

- Verfahren zur Oligomerisierung von Olefinen, bei dem man ein
 Olefin mit einem Katalysatorsystem in Kontakt bringt, das
 - a) wenigstens einen Übergangsmetallkomplex mit einem mehrzähnigen Komplexliganden und
- b) ein Alkylalumoxan in solchen Mengen umfasst, dass das molare Verhältnis von Aluminium: Übergangsmetall mehr als 10 beträgt,
- dadurch gekennzeichnet, dass man zumindest einen Teil der

 Menge des Übergangsmetallkomplexes im Verlauf der Oligomerisierung kontinuierlich oder portionsweise hinzufügt.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Teilmenge des Übergangsmetallkomplexes zusammen mit dem Alkylalumoxan vorlegt und durch Zugabe wenigstens einer weiteren Teilmenge des Übergangsmetallkomplexes das molare Verhältnis Aluminium: Übergangsmetall auf weniger als die Hälfte des anfänglichen Wertes erniedrigt.
- 25 3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass das anfängliche molare Verhältnis Aluminium: Übergangsmetall mehr als 100 beträgt.
- Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch
 gekennzeichnet, dass es sich bei dem Übergangsmetall um Chrom handelt.
- Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei dem Komplexliganden um einen mehrzähnigen stickstoffhaltigen Komplexliganden handelt.
 - 6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass der Komplexligand ein 1,3,5-Triazacyclohexan- oder ein 1,4,7-Triazacyclononan-Gerüst umfasst.
 - 7. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Alkylalumoxan Methylalumoxan ist.

40

A.	CL	SSIF	CAT	ION	OF	SUBJECT	MATTER
IP	C.	7	CO)7C	2/	′32	MATTER

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 C07C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 537 609 A (ETHYL CORP) 21 April 1993 (1993-04-21) cited in the application page 2, line 1 - line 4 page 3, line 41 -page 5, line 10 table 1 claims	1-7
A	DE 199 43 544 A (BASF AG) 15 March 2001 (2001-03-15) page 2, line 1 - line 23 page 5, line 31 - line 35	1-7

	The second secon
Further documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed in annex.
Special categories of cited documents: A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance E earlier document but published on or after the International filling date L document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) O document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means P document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	 "T" later document published after the International filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search 19 August 2003	Date of mailing of the International search report 29/08/2003
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer O'Sullivan, P

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT 2 Application No

		PC1/EF 03/03691		
C.(Continua	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
A	TANI ET AL: "Preparation of alphaolefin polymers by the use of vanadium or chromium complex catalysts" STN CAPLUS, XX, XX, vol. 129, no. 18, 2 November 1998 (1998-11-02), XP002139725 abstract	1-7		
A	EP 0 531 174 A (MITSUI PETROCHEMICAL IND) 10 March 1993 (1993-03-10) page 2, line 40 - line 50 example 1	1-7		

INTERNATION SEARCH REPORT

PCT/LO3/03691

			1	00/ 00071	
Patent document clted in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
EP 0537609 A	21-04-1993	CA	2079399 A1	17-04-1993	
		DE	69212761 D1	19-09-1996	
		DE	69212761 T2	02-01-1997	
		EP	0537609 A2	21-04-1993	
		JP	3217500 B2	09-10-2001	
		JP	5221882 A	31-08-1993	
		US	5968866 A	19-10-1999	
		US	5550305 A	27-08-1996	
		ŪS	5811618 A	22-09-1998	
		ÜS	5744677 A	28-04-1998	
DE 19943544 A	15-03-2001	DE	19943544 A1	15-03-2001	
DE 13343544 Y	13 03 2001	CN	1348458 T	08-05-2002	
		WO	0058319 A1	05-10-2000	
		EP	1171445 A1	16-01-2002	
		JP	2002539945 T	26-11-2002	
EP 0531174 A	10-03-1993	JP	· 6254402 A	13-09-1994	
EF U0011/4 A	10-03-1333	DE	69203054 D1	27-07-1995	
		DE	69203054 T2	16-11-1995	
		EP	0531174 A2	10-03-1993	
	·	ÜS	5286695 A	15-02-1994	

a. Klassifizierung des anmeldungsgegenstandes IPK 7 C07C2/32

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchlerter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 C07C

Recherchlerte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchlerten Geblete fallen

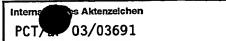
Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, CHEM ABS Data

Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Telle	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 537 609 A (ETHYL CORP) 21. April 1993 (1993-04-21) in der Anmeldung erwähnt Seite 2, Zeile 1 - Zeile 4 Seite 3, Zeile 41 -Seite 5, Zeile 10 Tabelle 1 Ansprüche	1–7
A	DE 199 43 544 A (BASF AG) 15. März 2001 (2001-03-15) Seite 2, Zeile 1 - Zeile 23 Seite 5, Zeile 31 - Zeile 35 -/	1-7

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamille
 Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : A' Veröffentlichung, die den aligemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist L' Veröffentlichung, die geelgnet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedalum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist 	 *T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X' Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer T\u00e4tigkeit beruhend betrachtet werden *Y" Ver\u00f6ffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer T\u00e4tigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Ver\u00f6ffentlichung mit einer oder mehreren anderen Ver\u00f6ffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung f\u00fcr einen Fachmann naheliegend ist *&" Ver\u00f6fentlichung, die Mitglied derselben Patentfamille ist
Datum des Abschlusses der Internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
19. August 2003	29/08/2003
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31–70) 340–3016	O'Sullivan, P

INTERNATIONATER RECHERCHENBERICHT



		PC1/ 37 03/03691		
C.(Fortsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	enden Telle	Betr. Anspruch Nr.	
A	TANI ET AL: "Preparation of alphaolefin polymers by the use of vanadium or chromium complex catalysts" STN CAPLUS, XX, XX, Bd. 129, Nr. 18, 2. November 1998 (1998-11-02), XP002139725 Zusammenfassung		1-7	
Α	EP 0 531 174 A (MITSUI PETROCHEMICAL IND) 10. März 1993 (1993-03-10) Seite 2, Zeile 40 - Zeile 50 Beispiel 1		1-7	
		,		
	÷			

INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

Internal 3 Aktenzelchen
PCT 03/03691

				_ · · · · ·	
Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	:	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0537609	A	21-04-1993	CA DE DE EP JP US US US	2079399 A1 69212761 D1 69212761 T2 0537609 A2 3217500 B2 5221882 A 5968866 A 5550305 A 5811618 A 5744677 A	17-04-1993 19-09-1996 02-01-1997 21-04-1993 09-10-2001 31-08-1993 19-10-1999 27-08-1996 22-09-1998 28-04-1998
DE 19943544	A	15-03-2001	DE CN WO EP JP	19943544 A1 1348458 T 0058319 A1 1171445 A1 2002539945 T	15-03-2001 08-05-2002 05-10-2000 16-01-2002 26-11-2002
EP 0531174	Α	10-03-1993	JP DE DE EP US	6254402 A 69203054 D1 69203054 T2 0531174 A2 5286695 A	13-09-1994 27-07-1995 16-11-1995 10-03-1993 15-02-1994